

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2003-252624
(43)Date of publication of application : 10.09.2003

(51)Int.Cl. C01G 23/04
H01L 31/04
H01M 14/00

(21)Application number : 2002-052107 (71)Applicant : FUJI PHOTO FILM CO LTD
(22)Date of filing : 27.02.2002 (72)Inventor : TSUKAHARA JIRO

(54) METHOD OF PRODUCING TITANIUM OXIDE PARTICLE AND PHOTOELECTRIC CONVERSION ELEMENT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a method of producing titanium oxide particles to be used for a color sensitized photoelectric conversion element, and to provide the photoelectric conversion element.

SOLUTION: In the method of producing the titanium oxide particles niobium or tantalum is used as a dopant. In the photoelectric conversion element, the titanium oxide particles produced with this method is used as semiconductor particles for a photosensitive layer.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2003-252624

(P2003-252624A)

(43)公開日 平成15年9月10日(2003.9.10)

(51)Int.Cl.⁷
 C 0 1 G 23/04
 H 0 1 L 31/04
 H 0 1 M 14/00

識別記号

F I
 C 0 1 G 23/04
 H 0 1 M 14/00
 H 0 1 L 31/04

テ-レコ-ド*(参考)
 Z 4 G 0 4 7
 P 5 F 0 5 1
 Z 5 H 0 3 2

審査請求 未請求 請求項の数 2 O.L (全 14 頁)

(21)出願番号 特願2002-52107(P2002-52107)

(22)出願日 平成14年2月27日(2002.2.27)

(71)出願人 000005201
 富士写真フィルム株式会社
 神奈川県南足柄市中沼210番地
 (72)発明者 塚原 次郎
 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真
 フィルム株式会社内
 (74)代理人 100080012
 弁理士 高石 横馬
 F ターム(参考) 4G047 CA05 CB05 CC01 CC03
 5P051 AA07 AA14 AA16 AA20 CB13
 FA03 FA06 GA03
 5H032 AA06 AS06 AS16 EE02 EE16
 EE18

(54)【発明の名称】 酸化チタン微粒子の作製方法及び光電変換素子

(57)【要約】

【課題】 色素増感光電変換素子に用いる酸化チタン微粒子の作製方法、及びこの酸化チタン微粒子を用いた変換効率に優れた光電変換素子を提供する。

【解決手段】 ドーパントとしてニオブ又はタンタルを添加することを特徴とする酸化チタン微粒子を作製する方法、及びこの方法により作製した酸化チタン微粒子を半導体微粒子として感光層に使用することを特徴とする光電変換素子。

〔特許請求の範囲〕

【請求項1】 酸化チタン微粒子を作製する方法であって、ドーパントとしてニオブ又はタンタルを添加することを特徴とする酸化チタン微粒子の作製方法。

【請求項2】 色素が吸着した半導体微粒子を含有する感光層と導電性支持体とを有する光電変換素子であつて、前記半導体微粒子として請求項1に記載の方法により作製した酸化チタン微粒子を用いることを特徴とする光電変換素子。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は感光性半導体微粒子として使用する酸化チタン微粒子の作製方法、及びこの酸化チタン微粒子を用いた色素増感光電変換素子に関するもの。

【0002】

【従来の技術】 光電変換素子は各種の光センサー、複写機、光発電装置等に用いられている。光電変換素子には金属を用いたもの、半導体を用いたもの、有機顔料や色素を用いたものの、これらを組み合わせたもの等があり、様々な方式が実用化されている。ここで、酸化チタンはn型半導体として知られており、光などを受けることで電子を放出する特性を利用して光触媒等に広く用いられている。また感光性半導体がある特性を利用して光電変換素子の材料としても検討されている。

【0003】 米国特許4927721号、同4684537号、同5084365号、同5350644号、同5463057号、同5525440号、世界特許98/50393号、特開平7-249790号及び特表平10-504521号には、色素によって増感した半導体微粒子を用いた光電変換素子（以下、「色素増感光電変換素子」と略す）並びにこれを作製するための材料及び製造技術が開示されている。色素増感光電変換素子の利点は、二酸化チタン等の安価な酸化物半導体を高純度に精製することなく用いることができるため比較的安価に製造できる点にある。

【0004】 酸化チタン微粒子の作製には通常ゾルゲル法が好ましく用いられる。ゾルゲル法は当該分野において広く知られた微粒子合成法であり、例えばバーンサイドらのケミストリー・オブ・マテリアルズ、第10巻、第9号、2410~2425頁等に詳しく述べて記載されている。ゾルゲル法で作製された酸化チタン微粒子を色素増感光電変換素子に応用した例としては、ジャーナル・オブ・アメリカン・セラミック・ソサエティー、第80巻、第12号、3157~3171頁（1997年）に記載のバルベラの報告が挙げられる。しかしながら、このような光電変換素子は作製したすべての素子について常に変換効率が高いとは限らず、なお一層の変換効率向上が望まれていた。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】 本発明の目的は、色素増感光電変換素子に用いる酸化チタン微粒子の作製方

法、及びこの酸化チタン微粒子を用いた変換効率に優れた光電変換素子を提供することである。

【0006】

【課題を解決するための手段】 上記目的に鑑み鋭意研究の結果、本発明者は下記の(1)～(6)により短絡電流が増大し、変換効率に優れた色素増感光電変換素子が得られることを発見し、本発明に想到した。

(1)ニオブ又はタンタルをドーパントとして添加することを特徴とする酸化チタン微粒子の作製方法。

10 (2)チタンアルコキシドの加水分解による酸化チタン微粒子の作製方法であって、加水分解の際にニオブ又はタンタルの化合物を作用させることによりドーパントを添加することを特徴とする(1)の酸化チタン微粒子の作製方法。

(3)ニオブ又はタンタルの化合物がニオブ又はタンタルのアルコキシドであることを特徴とする(2)の酸化チタン微粒子の作製方法。

(4)チタンアルコキシドの加水分解触媒としてアミンを用いることを特徴とする(2)～(4)の酸化チタン微粒子の作製方法。

20 (5)酸化チタン前駆体及び／又は酸化チタン前駆体と配位子とにより形成された錯体と水とを含有する混合物を圧力容器内で150～300℃に加熱する工程を含むことを特徴とする(2)～(5)の酸化チタン微粒子の作製方法。

(6)酸化チタン前駆体としてハロゲン化チタン又はオルトチタンエクステルを用いることを特徴とする(5)の酸化チタン微粒子の作製方法。

(7)色素が吸着した半導体微粒子を含有する感光層と導電性支持体とを有する光電変換素子であつて、上記半導体微粒子を含有する感光層に(1)～(6)の方法で作製された酸化チタン微粒子を用いることを特徴とする光電変換素子。

【0007】

【発明の実施の形態】 [1] ドーパント添加酸化チタン微粒子の作製法

酸化チタン微粒子の作製法は火炎分解法、加水分解法等が知られている。ドーパントとしてニオブ又はタンタル添加した酸化チタン微粒子を作製するには、上記のいずれの方法を適用してもよいが、反応速度を制御しやすい加水分解法が最も適している。加水分解法はゾルゲル法とも呼ばれ、酸化チタン前駆体を液相で水と反応させる方法である。通常、(1)酸化チタン前駆体と水との混合工程、(2)加熱工程、及び(3)後処理工程から成る。加水分解法によりニオブ又はタンタルを添加（ドープ）した酸化チタンを合成する場合には、混合工程又は加熱工程においてニオブ又はタンタルの化合物を加えるのが好ましい。

[2] 酸化チタン前駆体と水との混合工程
酸化チタン前駆体は加水分解により酸化チタンを生ずるものであり、例えばハロゲン化チタン（三塩化チタン、

四塩化チタン等)、オルトチタン酸エチル(オルトチタン酸メチル、オルトチタン酸エチル、オルトチタン酸イソプロピル、オルトチタン酸ブチル等)等が挙げられる。これらのうち特にオルトチタン酸エチルが好ましい。これらの前駆体は加水分解に先だって各種の配位子(例えばアセチルアセトン、アミノエタノール、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、エチレンジアミン、その他のアミン、ビリジンカルボン酸、酒石酸、シユウ酸、乳酸、グリコール酸、その他のヒドロキシカルボン酸等)を添加し、錯体を形成してもよい。一般に錯体の加水分解速度は遅く、ドーパントを取り込み易いので好ましい。特にアミノエタノール、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、エチレンジアミン等のアミン類を添加することが好ましい。

【0009】酸化チタン前駆体及び/又は酸化チタン前駆体と配位子とにより形成された錯体と水との混合方法は特に制限はない。例えば、酸化チタン前駆体及び/又は酸化チタン前駆体と配位子とにより形成された錯体を水中に一気に加える方法、酸化チタン前駆体及び/又は酸化チタン前駆体と配位子とにより形成された錯体を水中に滴下する方法等が一般的である。この他、酸化チタン前駆体及び/又は酸化チタン前駆体と配位子とにより形成された錯体を含む非水溶液を密閉した容器に封入し、気相から水分を供給する方法でもよい。また、上記配位子を含む水溶液中に酸化チタン前駆体を加える方法も好ましい。混合の際の温度は特に制限されないが、通常5~50°Cである。

【0010】本発明の酸化チタン微粒子の作製方法は、混合工程又は後述する加熱工程においてドーパント添加を目的としてニオブ又はタンタルの化合物を添加する。ニオブ又はタンタルの化合物の好ましい例としては、ニオブ又はタンタルのハロゲン化物(例えば塩化ニオブ、臭化ニオブ、塩化タンタル、臭化タンタル等)、ニオブ又はタンタルのアルコキシン(例えばメトキシド、エトキシド、イソブロポキシド、ブロキンド等)等が挙げられる。このうち特にニオブ又はタンタルのアルコキシドが好ましい。ニオブ又はタンタルの化合物の添加量は全チタンに対し0.001~20モル%であり、好ましくは0.01~2モル%である。ニオブ又はタンタルの化合物は、酸化チタン前駆体及び/又は酸化チタン前駆体と配位子とにより形成された錯体とあらかじめ混合してから水中に添加してもよいし、別々に水中に添加してもよい。別々に添加する場合、ニオブ又はタンタルの化合物を酸化チタン前駆体及び/又は酸化チタン前駆体と配位子により形成された錯体よりも先に添加しても後から添加してもよい。

【0011】(2) 加熱工程

上記混合工程によって得られた混合物を60~300°Cの温度で加熱して加水分解する。加熱温度は常圧で行う場合50~100°C、好ましくは60~90°Cであり、高圧で行う場合

合100~400°C、好ましくは150~300°Cである。常圧加熱と高圧加熱を組み合わせることも好ましい。この場合、順序として常圧加熱の後に高圧加熱を行うのが普通である。加熱時間は通常1~60時間であり、好ましくは3~48時間である。常圧加熱と高圧加熱を組み合わせる場合、常圧加熱時間は30分~12時間、好ましくは1~8時間であり、高圧加熱時間は1~48時間好ましくは3~36時間である。加熱の際、反応の促進又は抑制のための添加剤を加えてもよい。このような添加剤の例としては酸(例えば酢酸、硫酸、硝酸等)、アルカリ(例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、アンモニア、トリメチルアミン、水酸化チラメチルアンモニウム等)、又は前述の配位子等が挙げられる。また、前述のニオブ又はタンタルの化合物をこの加熱工程で添加してもよい。

【0012】高圧加熱には圧力容器(例えばチタン製オートクレープ、ステンレス製オートクレープ、内壁がテフロン(登録商標)製のステンレス製オートクレープ等)を用いる。オートクレープは攪拌装置が付属しているものが好ましい。

【0013】加熱工程により酸化チタン微粒子の分散液が得られる。酸化チタン微粒子の粒径は加熱温度、加熱時間、添加剤の種類及び量等によって変化し、平均粒径は通常5~50 nmである。

【0014】酸化チタン微粒子の分散液を作製する方法の例としては、前述のブルーガル法等で調製した分散液又はコロイド溶液をそのまま用いる方法、乳鉢ですり潰す方法、ミルを使って粉碎しながら分散する方法等が挙げられる。

【0015】酸化チタン微粒子の分散液に用いる分散媒は、水又は各種有機溶媒(メタノール、エタノール、イソブロピルアルコール、ジクロロメタン、アセトン、アセトニトリル、酢酸エチル等)であってよい。分散する際に必要に応じてポリエチレングリコールのようなポリマー、界面活性剤、酸、キレート剤等を分散助剤として用いてよい。ポリエチレングリコールの分子量を変えることで、分散液の粘度が調節でき、また割がれにくい半導体微粒子層を形成することができるので、ポリエチレングリコールを添加することは好ましい。

【0016】(3) 後処理

上記酸化チタン分散液を濃縮又は溶媒置換する。使用目的に応じて最終的に乾燥粉末、水分散液、水分散ベースト、有機溶媒分散液、有機溶媒分散ベースト等を調製する。濃縮の方法としては、静置又は遠心分離後デカンテーションによる方法、水の減圧留去による方法等がある。溶媒置換の方法は遠心分離、デカンテーション及び溶媒添加を繰り返す方法が一般的である。ベーストを得るための増粘剤としては各種のポリマー(例えばポリスチレンスルホン酸塩、ポリアクリル酸及びその塩、ポリエチレンオキシド、ポリブロビレンオキシド、ポリアクリルアミド等)、多糖類、ゼラチン、各種の低分子増粘

剤（シトロネロール、ネロール、テルヒネオール等）等が好ましい。

【0017】水分散液、水分散ペースト、有機溶媒分散液、有機溶媒分散ペースト等における酸化チタンの含量は1~40質量%であり、5~30質量%が好ましい。

【0018】(2) 光電変換素子

本発明の光電変換素子は、好ましくは図1に示すように、導電層10、下塗り層60、感光層20、電荷輸送層30、対極導電層40をこの順に積層してなり、感光層20を色素22によって増感した酸化チタン微粒子21と、酸化チタン微粒子21の間の隙間に浸透した電荷輸送材料23とから構成する。感光層20中の電荷輸送材料23は通常、電荷輸送層30に用いる材料と同じものである。また光電変換素子に強度を付与するため、導電層10及び／又は対極導電層40の下地として基板50を設けてもよい。本発明では、導電層10及び任意に設ける基板50からなる層を「導電性支持体」、対極導電層40及び任意に設ける基板50からなる層を「対極」と呼ぶ。

【0019】本発明においては感光層20は光散乱性の異なる複数の層から成る。なお、図1中の導電層10、対極導電層40及び基板50は、それぞれ透明導電層10a、透明対極導電層40a及び透明基板50aであってもよい。このような光電変換素子のうち、電気的仕事（発電）をさせるために外部負荷に接続したもののが光電池であり、光学的情報のセンシングを目的として作られたものが光センサーである。光電池のうち、電荷輸送材料23が主としてイオン輸送材料からなるものを特に光電気化学電池と呼び、また太陽光による発電を主目的とするものを太陽電池と呼ぶ。

【0020】(A) 導電性支持体

導電性支持体は、(1)導電層の単層又は(2)導電層及び基板の2層からなる。強度や密度性が十分に保たれるような導電層を使用すれば、基板は必ずしも必要ではない。(1)の場合、導電層の材料としては、導電層として金属のように十分な強度が得られ、かつ導電性があるものを用いる。(2)の場合、感光層側に導電層からなる導電層を有する基板を導電性支持体として使用することができる。好ましい導電剤の例としては金属（白金、金、銀、銅、アルミニウム、ロジウム、インジウム等）、炭素、または導電性金属酸化物（インジウム-スズ複合酸化物、酸化スズにフッ素をドープしたもの等）が挙げられる。導電層の厚さは0.02~10μm程度が好ましい。

【0021】導電性支持体の表面抵抗は低い程好ましい。この表面抵抗は好ましくは100Ω・□以下であり、より好ましくは40Ω・□以下である。表面抵抗の下限には特に制限はないが、通常0.1Ω・□程度である。

【0022】導電性支持体から光を照射する場合には、導電性支持体は実質的に透明であるのが好ましい。実質的に透明であるとは光の透過率が10%以上あることを意味し、50%以上であるのが好ましく、70%以上が

特に好ましい。

【0023】透明導電性支持体としては、ガラス、プラスチック等からなる透明基板の表面に導電性金属酸化物からなる透明導電層を塗布、蒸着等により形成したものが好ましい。なかでもフッ素をドーピングした二酸化スズからなる導電層をソーダ石灰フロートガラスからなる透明基板上に積層した導電性ガラスは低コストで好ましい。また低コストでフレキシブルな光電変換素子及び太陽電池を得るには、透明ポリマーフィルムに導電層を設けたものを用いるのがよい。透明ポリマーフィルムの材料としては、テトラアセチルセルロース（TAC）、ポリエチレンテレフタレート（PET）、ポリエチレンナフタレート（PEN）、シンジオタクチックポリステレン（SPS）、ポリフェニレンスルフィド（PPS）、ポリカーボネート（PC）、ポリアリレート（PAR）、ポリスルファン（PSF）、ポリエチレスルファン（PES）、ポリエーテルイミド（PEI）、環状ポリオレフィン、プロム化フェノキシ等が挙げられる。十分な透明性を確保するために、導電性金属酸化物の塗布量はガラス又はプラスチックの基板1m²当たり0.01~100gとするのが好ましい。

【0024】透明導電性支持体の抵抗を下げる目的で金属リードを用いるのが好ましい。金属リードはアルミニウム、銅、銀、金、白金、ニッケル等の金属からなるのが好ましく、特にアルミニウム又は銀からなるのが好ましい。透明基板上に金属リードを蒸着、スパッタリング等で設置し、その上にフッ素をドープした酸化スズ、又はITO膜からなる透明導電層を設けるのが好ましい。また透明導電層を透明基板に設けた後、透明導電層上に金属リードを設置するのも好ましい。金属リード設置による入射光量の低下は好ましくは10%以内、より好ましくは1~5%とする。

【0025】(B) 感光層

感光層において、酸化チタン微粒子はいわゆる感光体として作用し、光を吸収して電荷分離を行い電子と正孔を生ずる。色素増感した酸化チタン微粒子では、光吸収及びこれによる電子及び正孔の発生は主として色素において起こり、酸化チタン微粒子はこの電子を受け取り伝達する役割を担う。酸化チタンは、光励起下で伝導体電子がキャリアーとなりアノード電流を与えるn型半導体である。

【0026】ニオブ又はタンタルをドープした酸化チタン微粒子を用いる本発明の光電変換素子は短絡電流が大きく、変換効率が高い。その原因は明らかではないが、少なくとも本発明の酸化チタン微粒子は5倍のドーパント（ニオブ又はタンタル）を含むためキャリアー密度が高いものと推定され、キャリアー密度と短絡電流との間に関連があるものと考えられる。用いる酸化チタン全体に占める本発明の酸化チタン微粒子の占有率は30質量%以上が好ましく、60質量%以上がより好ましい。

【0027】(1) 半導体微粒子層

導電性支持体上に上記酸化チタン微粒子からなる半導体微粒子層を形成する際には、酸化チタン微粒子を含有する分散液又はコロイド溶液を導電性支持体上に塗布する方法を用いるのが一般的である。光電変換素子の量産化、酸化チタン微粒子を含有する分散液又はコロイド溶液の物性、導電性支持体の融通性等を考慮すると、湿式の製膜方法を用いるのが比較的望ましい。湿式の製膜方法としては塗布法及び印刷法が代表的である。

【0028】好ましい塗布方法の例としては、アブリケーション系としてローラ法、ディップ法等、メータリング系としてエアーナイフ法、ブレード法等、またアブリケーションとメータリングを同一部分にできるものとして特公昭58-4589号に開示されているワイヤーバー法、米国特許5681294号、同2761419号、同2761791号等に記載のスライドホッパー法、エクストルージョン法、カーテン法等が挙げられる。また汎用機としてスピンドル法やスプレー法でも好ましい。湿式印刷方法としては凸版、オフセット及びグラビアの三大印刷法をはじめ、凹版、ゴム版、スクリーン印刷等が好ましい。これらの中から液粘度やウェット厚さに応じて製膜方法を選択してよい。

【0029】半導体微粒子層は単層に限らず、粒径の異なる酸化チタン微粒子分散液を多層塗布したり、異なる種類の酸化チタン微粒子（或いは異なるバインダー、添加剤等）を含有する層を多層塗布したりすることもできる。一度の塗布では膜厚が不足する場合にも、多層塗布は有効である。

【0030】半導体微粒子の分散液の粘度は半導体微粒子の種類や分散性、使用溶媒種、界面活性剤やバインダー等の添加剤により大きく左右される。分散液が高粘度（例えば0.01～500Poise）である場合はエクストルージョン法、キャスト法又はスクリーン印刷法を用いるのが好ましい。また低粘度（例えば0.1Poise以下）である場合は、均一な膜を形成するためにスライドホッパー法、ワイヤーバー法又はスピンドル法を用いるのが好ましい。なお、塗布量がある程度多い場合は低粘度であってもエクストルージョン法による塗布が可能である。このように分散液の粘度、塗布量、支持体、塗布速度等に応じて適宜製膜方法を選択すればよい。

【0031】半導体微粒子層は単層に限定されず、粒径の違う酸化チタン微粒子の分散液を多層塗布したり、種類が異なる酸化チタン微粒子（或いは異なるバインダー、添加剤等）を含有する層を多層塗布したりすることもできる。一度の塗布で膜厚が足りない場合にも多層塗布は有効である。多層塗布にはエクストルージョン法及びスライドホッパー法が適している。多層塗布する場合は同時に多層を塗布してよいし、数回から十数回、順次重ね塗りしてもよい。順次重ね塗りする際にはスクリーン印刷法も好ましく使用できる。

【0032】一般に半導体微粒子層の厚さ（感光層の厚さと同じ）が厚くなるほど、単位投影面積当たりの担持

色素量が増えるため光の捕獲率が高くなるが、生成した電子の拡散距離が増すため電荷再結合によるロスも大きくなる。従って半導体微粒子層の好ましい厚さは0.1～100μmである。本発明の光電変換素子を太陽電池に用いる場合、半導体微粒子層の厚さは好ましくは1～30μm、より好ましくは2～25μmである。導電性支持体1m²当たりの酸化チタン微粒子の塗布量は、好ましくは0.5～400g、より好ましくは5～100gである。

【0033】酸化チタン微粒子を導電性支持体上に塗布した後、酸化チタン微粒子同士を電子的に接触させるとともに塗膜強度や導電性支持体との密着性を向上させるために、加熱処理するのが好ましい。加熱処理における加熱温度は好ましくは40～700°Cであり、より好ましくは100～600°Cである。また加熱時間は10分～10時間程度である。ポリマーフィルムのように融点や軟化点の低い基板を用いる場合、高温処理は基板の劣化を招くため好ましくない。またコストの観点からもできる限り低温で加熱処理を行うのが好ましい。5m以下の小さい酸化チタン微粒子や硫酸等の存在下で加熱処理を行うと、加熱温度の低温化が可能となる。

【0034】加熱処理後、酸化チタン微粒子の表面積を増大させたり、酸化チタン微粒子近傍の純度を高め色素から酸化チタン微粒子への電子注入効率を高める目的で、米国特許5084365号に記載されているような四塩化チタン水溶液等を用いた化学メッキ処理や三塩化チタン水溶液等を用いた電気化学的メッキ処理を行ってもよい。

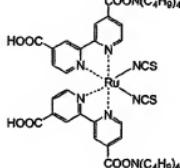
【0035】半導体微粒子層は、多くの色素を吸着することができるよう大きな表面積を有することが好ましい。半導体微粒子層を導電性支持体上に塗布した状態での表面積は投影面積に対して10倍以上であるのが好ましく、100倍以上であるのがより好ましい。この上限は特に制限はないが、通常1000倍程度である。

【0036】(2)色素
感光層に用いる増感色素は、可視域や近赤外域に吸収特性を有し半導体を増感し得るものであれば特に限定されないが、金属錯体色素、メチナ色素、ポルフィリン系色素及びフタロシアニン系色素が好ましく使用でき、中でも金属錯体色素特に好ましい。フタロシアニン、ナフタロシアニン、金属フタロシアニン、金属ナフタロシアニン、テトラフェニルポルフィリンやテトラアザポルフィリン等のポルフィリン類、金属ポルフィリン、それらの誘導体等も用いることができる。色素レーザー用に用いられる色素類も本発明において使用できる。また、光電変換の波長域をできるだけ広くし、且つ変換効率を上げるために、二種類以上の色素を併用することができる。この場合、目的とする光源の波長域と强度分布に合わせるように併用する色素とその割合を選ぶことができる。

【0037】色素は酸化チタン微粒子の表面に対して吸

着能力の有る適当な結合基('interlocking group')を有するのが好ましい。好ましい結合基の例としては、-COO基、-OH基、-SO₂基、P(0)(OH)₂基及びOP(0)(OH)₂基のような酸性基、並びにオキシム、ジオキシム、ヒドロキシキノリン、サリチレート及びα-ケトエノレートのようなπ伝導性を有するキレート化基が挙げられる。中でも-COOH基、-P(0)(OH)₂基及び-OP(0)(OH)₂基が特に好ましい。これらの結合基はアルカリ金属等と塩を形成していくてもよく、また分子内塩を形成していくてもよい。またポリメチレン色素の場合、メチレン環がスクアリウム環やクロコニウム環を形成する場合のように酸性基を含有するなら、この部分を結合基としてもよい。以下、感光層に用いる好ましい増感色素を具体的に説明する。

D-1



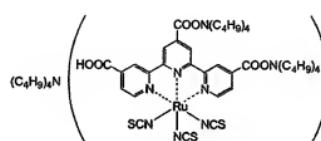
10 10 【0038】(a)金属錯体色素
本発明で用いる金属錯体色素の金属原子はルテニウムRuであるのが好ましい。ルテニウム錯体色素の例としては、米国特許4927721号、同4684537号、同5084365号、同5350644号、同5463057号、同5525440号、特開平7-249

790号、特表平10-504512号、W098/50393号、特開2000-2

6487号等に記載のものが挙げられる。また、好ましい金属錯体色素の具体例としては、特開2001-320068号の段落番号0051～0057に記載のものが挙げられる。最も典型的な金属錯体色素としては、下記D-1及びD-2が挙げられる。

【0039】

【化1】



【0040】(b)メチレン色素

好ましいメチレン色素は、シアニン色素、メロシアニン色素、スクワリウム色素等のポリメチレン色素である。好ましいポリメチレン色素の例としては、特開平11-35836号、同11-158395号、同11-163378号、同11-214730号、同11-214731号、歐州特許892411号及び同911841号に記載の色素が挙げられる。これらのポリメチレン色素の合成法については、エフ・エム・ハーマー(F. M. Hauer)著「ヘテロサイクリック・コンパウンド・アーニングダイズ・アンド・リレイティッド・コンパウンド」(Heterocyclic Compounds - Cyanine Dyes and Related Compounds)、ジョン・ウィリー・アンド・サンズ(John Wiley & Sons)社、ニューヨーク、ロンドン(1964年刊)、デー・エム・スター(マー)(D. M. Sturmer)著「ヘテロサイクリック・コンパウンド・スペシャル・トピックス・イン・ヘテロサイクリック・ケミストリー(Heterocyclic Compounds - Specialtopics in Heterocyclic Chemistry)」、第18章、第14節、第482から515頁、ジョン・ウィリー・アンド・サンズ(John Wiley & Sons)

40

社、ニューヨーク、ロンドン(1977年刊)、「ロッズ・ケミストリー・オブ・カーボン・コンパウンド(Rodd's Chemistry of Carbon Compounds)」、2nd. Ed.、vol. IV, part B, 第15章、第369から422頁、エルセビア・サイエンス・パブリック・カンパニー・インク(Elsevier Science Publishing Company Inc.)社、ニューヨーク(1977刊)、英國特許第1,077,611号、Ukrainskii Khimicheski Zhurnal, 第40卷, 第3号, 253～258頁、Dyes and Pigments, 第21卷, 227～234頁、これらの引用文献等に記載されている。

【0041】(3)酸化チタン微粒子への色素の吸着
酸化チタン微粒子に色素を吸着させる際には、色素の溶液中に乾燥した半導体微粒子層を有する導電性支持体を浸漬する方法、又は色素の溶液を半導体微粒子層に塗布する方法を用いることができる。前者の方法の場合、浸漬法、ディップ法、ローラ法、エアナイフ法等が利用可能である。浸漬法を用いる場合、色素の吸着は室温で行ってもよいし、特開平7-249790号に記載されているように加熱還流して行ってもよい。後者の方法の場合

50

合、ワイヤーバー法、スライドホッパー法、エクストリージョン法、カーテン法、スピンドル法等が利用できる。また、インクジェット法等によって色素を画像状に塗布し、この画像そのものを光電変換素子とすることもできる。

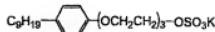
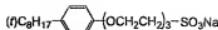
【0042】色素の溶液(吸着液)に用いる溶媒は、好ましくはアルコール類(メタノール、エタノール、t-ブタノール、ベンジルアルコール等)、ニトリル類(アセトニトリル、プロピオニトリル、3-メトキシプロピオニトリル等)、ニトロメタン、ハログン化水素(ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロホルム、クロロベンゼン等)、エーテル類(ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン等)、ジメチルスルホキシド、アミド類(N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセタミド等)、N-メチルピロリドン、1,3-ジメチルイミダゾリジノン、3-メチルオキサゾリジノン、エスチル類(酢酸エチル、酢酸エチル等)、炭酸エカル(炭酸ジエチル、炭酸エチレン、炭酸プロピレン等)、ケトン類(アセトン、2-ブタノン、シクロヘキサン等)、炭化水素(ヘキサン、石油エーテル、ベンゼン、トルエン等)又はこれらの混合溶媒等。

【0043】色素の吸着量は、半導体微粒子層の単位面積(1m²)当たり0.01~100mmolとするのが好ましい。また色素の酸化チタン微粒子に対する吸着量は、酸化チタン微粒子1g当たり0.01~1mmolであるのが好ましい。このような色素の吸着量とすることにより酸化チタン微粒子の増感効果が十分に得られる。色素の吸着量が少なすぎると増感効果が不十分となり、色素の吸着量が多すぎると半導体に付着していない色素が浮遊し、増感効果が低減する。色素の吸着量を増やすためには、吸着前に酸化チタン微粒子を加熱処理するのが好ましい。酸化チタン微粒子表面に水が吸着するのを避けるために、加熱処理後には常温に戻さずに半導体微粒子層の温度が60~150°Cの間で素早く色素の吸着を行うのが好ましい。

【0044】色素間の凝集等の相互作用を低減するために、界面活性剤としての性質を持つ無色の化合物を色素吸着液に添加し、酸化チタン微粒子と共に吸着させてよい。このような無色の化合物の例としては、カルボキシル基やスルホ基を有するステロイド化合物(コレステロール、デオキシコール酸、ケノデオキシコール酸、タウロデオキシコール酸等)や、下記のようなスルホン酸塩類等が挙げられる。

【0045】

【化2】



【0046】未吸着の色素は、吸着工程後、速やかに洗浄により除去するのが好ましい。洗浄は湿式洗浄槽中でアセトニトリル、アルコール系溶剤のような有機溶媒等を用いて行うのが好ましい。

【0047】色素を吸着した後、アミン類、4級アミノニウム塩、少なくとも1つのウレア基を有するウレド化合物、少なくとも1つのシリル基を有するシリル化合物、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩等を用いて酸化チタン微粒子の表面を処理してもよい。好ましいアミン類の例としてはビリジン、4-t-ブチルビリジン、ポリビニルビリジン等が挙げられる。好ましい4級アミノニウム塩の例としてはテトラブチルアンモニウムヨード、テトラヘキシルアンモニウムヨード等が挙げられる。これらは有機溶媒に溶解して用いてもよく、液体の場合はそのまま用いてもよい。

【0048】(C)電荷輸送層

電荷輸送層は、色素の酸化体に電子を補充する機能を有する電荷輸送材料を含有する。本発明で用いる電荷輸送材料は、(i)イオンが関わる電荷輸送材料であっても、(ii)固体中のキャリアー移動が関わる電荷輸送材料であってもよい。(i)イオンが関わる電荷輸送材料としては、酸化還元対イオンを含有する溶融塩電解質組成物、酸化還元対のイオンが溶解した溶液(電解液)、酸化還元対の溶液ポリマー・マトリクスのゲルに含浸したいわゆるゲル電解質組成物、固体電解質組成物等が挙げられ、(ii)固体中のキャリアー移動が関わる電荷輸送材料としては、電子輸送材料や正孔(ホール)輸送材料等が挙げられる。これらの電荷輸送材料は複数併用してもよい。本発明では、電荷輸送層に溶融塩電解質組成物又はゲル電解質組成物を用いるのが好ましい。

【0049】(1)溶融塩電解質組成物

溶融塩電解質組成物は溶融塩を含む。溶融塩電解質組成物は常温で液体であるのが好ましい。主成分である溶融塩は室温において液状であるか、又は低融点の電解質であり、その一般的な例としてはW095/18456号、特開平8-259543号、電気化学、第65巻、11号、923頁(1997年)等に記載のビリジニウム塩、イミダゾリウム塩、トリアゾリウム塩等が挙げられる。溶融塩の融点は50°C以下であるのが好ましく、25°C以下であるのが特に好ましい。溶融塩の具体例は特開2001-320068号の段落番号0066~0082に詳しく述べられている。

【0050】溶融塩は単独で使用しても2種以上混合して使用してもよい。また、LiI、NaI、KI、LiBF₄、CF₃COONa、LiSCN、NaSCN等のアルカリ金属塩を併

用することもできる。アルカリ金属塩の添加量は、組成物全体に対して2質量%以下であるのが好ましく、1質量%以下がさらによい。また、溶融塩電解質組成物に含まれるアニオンの50モル%以上がヨウ化物イオンであることことが好ましい。

【0051】通常、溶融塩電解質組成物はヨウ素を含有する。ヨウ素の含有量は、溶融塩電解質組成物全体に対して0.1~20質量%であるのが好ましく、0.5~5質量%であるのがより好ましい。

【0052】溶融塩電解質組成物の揮発性は低いことが好ましく、溶媒を含まないことが好ましい。溶媒を添加する場合でも、溶媒の添加量は溶融塩電解質組成物全体に対して30質量%以下に留めることが好ましい。溶融塩電解質組成物は後述のようにゲル化して使用してもよい。

【0053】(2)電解質

電解液は電解質、溶媒及び添加物から構成されることが好ましい。電解液に用いる電解質の例としては、I₂とヨウ化物(LiI、NaI、KI、CsI、CaI₂等)の金属ヨウ化物、テトラアルキルアンモニウムヨーダイド、ビリジニウムヨーダイド、イミダゾリウムヨーダイド等の4級アソモニウム化合物ヨウ素塩等)の組み合わせ、Br₂と臭化物(LiBr、NaBr、KBr、CsBr、CaBr₂等)の金属臭化物、テトラアルキルアンモニウムプロマイド、ビリジニウムプロマイド等の4級アソモニウム化合物臭素塩等)の組み合わせ、フェロシウム酸塩-フェリシアソ酸塩やフェロセン-フェリシアソイオン等の金属錯体、ポリ硫化ナトリウム、アルキルチオール-アルキルジスルフィド等のイオウ化合物、ビオロゲン色素、ヒドロキノン-キノン等が挙げられる。中でも、I₂とLiI又はビリジニウムヨーダイド、イミダゾリウムヨーダイド等の4級アソモニウム化合物ヨウ素塩を組み合わせた電解質が好ましい。電解質は混合して用いてよい。

【0054】電解液中の電解質濃度は好ましくは0.1~1.0Mであり、より好ましくは0.2~4Mである。また、電解液にヨウ素を添加する場合の好ましいヨウ素の添加濃度は0.01~0.5Mである。

【0055】電解液に使用する溶媒は、粘度が低くイオン移動度を向上したり、若しくは誘電率が高く有効キャリアー濃度を向上したりして、優れたイオン伝導性を発現できる化合物であることが望ましい。このような溶媒の例としては、エチレンカーボネート、プロピレンカーボネート等のカーボネート化合物、3-メチル-2-オキサゾリジノン等の複素環化合物、ジオキサン、ジエチルエーテル等のエーテル化合物、エチレンジリコールジアルキルエーテル、プロピレンジリコールジアルキルエーテル、ポリエチレンジリコールジアルキルエーテル等の鎖状エーテル類、メタノール、エタノール、エチレンジリコールモノアルキルエーテル、プロピレンジリコールモノアル

キルエーテル、ポリエチレンジリコールモノアルキルエーテル、ポリプロピレンジリコールモノアルキルエーテル等のアルコール類、エチレンジリコール、プロピレンジリコール、ポリエチレンジリコール、ポリプロピレンジリコール、グリセリン等の多価アルコール類、アセトニトリル、グルタロジニトリル、メトキシアセトニトリル、プロピオニトリル、ベンゾニトリル等のニトリル化合物、ジメチルスルホキシド、スルフォラン等の非プロトン極性物質、水等が挙げられる。これらの溶媒は混合して用いることができる。

【0056】また、J. Am. Ceram. Soc., 80 (12) 3157-3171 (1997)に記載されているようて tert-ブチルビリジンや、2-ピコリン、2,6-ルチジン等の塩基性化合物を前述の溶融塩電解質組成物や電解液に添加することが好ましい。塩基性化合物を電解液に添加する場合の好ましい濃度範囲は0.05~2Mである。溶融塩電解質組成物に添加する場合、塩基性化合物はイオン性基を有することが好ましい。溶融塩電解質組成物全体に対する塩基性化合物の質量比は好ましくは1~40質量%であり、より好ましくは5~30質量%である。

【0057】(3)ゲル電解質組成物

本発明では、ポリマー添加、オイルゲル化剤添加、多官能モノマー類を含む重合、ポリマーの架橋反応等の手法により、前述の溶融塩電解質組成物や電解液をゲル化(固体化)させて使用することができる。ポリマー添加によりゲル化する場合は、“Polymer Electrolyte Reviews-1 及び 2”(J. R. MacCallum and C. A. Vincent の共編、ELSEVIER APPLIED SCIENCE)に記載された化合物を使用することができるが、特にポリアクリロニトリル及びポリフッ化ビリジンが好ましく使用できる。オイルゲル化剤添加によりゲル化する場合は工業科学雑誌(“J. Chem. Soc. Japan, Ind. Chem. Sec.”), 46, 779 (1943)、J. Am. Chem. Soc., 111, 5542 (1989)、J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1993, 390、Angew. Chem. Int. Ed. Engl., 35, 1949 (1996)、Chem. Lett., 1996, 885、及び J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1997, 545に記載されている化合物を使用することができるが、アミド構造を有する化合物を使用するのが好ましい。電解液をゲル化した例は特開平11-185863号に、溶融塩電解質をゲル化した例は特開2000-58140号にも記載されており、これらも本発明に適用できる。

【0058】また、ポリマーの架橋反応によりゲル化させる場合、架橋可能な反応性基を含有するポリマー及び架橋剤を併用することが望ましい。この場合、好ましい架橋可能な反応性基は、アミノ基、含窒素複素環(ビリジン環、イミダゾール環、チアゾール環、オキサゾール環、トリアゾール環、モルホリン環、ビペリジン環、ビペラジン環等)であり、好ましい架橋剤は、窒素原子に対して求電子反応可能な2官能以上の試薬(ハロゲン化アルキル類、ハロゲン化アラルキル類、スルホン酸エス

テル類、酸無水物、酸クロライド類、イソシアネート化合物、 α 、 β -不飽和スルボニル化合物、 α 、 β -不飽和カルボニル化合物、 α 、 β -不飽和ニトリル化合物等)である。特開2000-17076号及び同2000-86724号に記載されている架橋技術も適用できる。

[0059] (4) 正孔輸送材料

本発明では、溶融塩等のイオン伝導性電解質のかわりに、有機固体正孔輸送材料、無機固体正孔輸送材料、或いはこの両者を組み合わせた材料を使用することができる。

[0060] (a) 有機正孔輸送材料

本発明において好ましく使用できる有機正孔輸送材料の例としては、J. Hagen, et al., *Synthetic Metal*, 89, 215-220 (1997)、*Nature*, Vol. 395, 8 Oct., p583-585 (1998)、W097/10617、特開昭59-194393号、特開平5-234681号、米国特許第4,923,774号、特開平4-308688号、米国特許第4,764,625号、特開平3-269084号、同4-129271号、同4-175395号、同4-264189号、同4-290851号、同4-364153号、同5-25473号、同5-239455号、同5-320634号、同6-1972号、同7-138562号、同7-252474号、同11-144773号等に記載の芳香族アミン類、特開平11-149821号、同11-148067号、同11-176489号等に記載のトリフェニレン誘導体類等が挙げられる。また、*Adv. Mater.*, 9, No. 7, p557 (1997)、*Angew. Chem. Int. Ed. Engl.*, 34, No. 3, p303-307 (1995)、*JACS*, Vol. 120, No. 4, p664-672 (1998)等に記載のオリゴチオフェン化合物、K. Mukakoshi, et al., *Chem. Lett.*, p471 (1997)に記載のポリビロール、「Handbook of Organic Conductive Molecules and Polymers, Vol. 1, 2, 3, 4」(NALMA著、WILEY出版)に記載のポリアセチレン及びその誘導体、ポリ(p-フェニレン)及びその誘導体、ポリ(p-フェニレンビニレン)及びその誘導体、ポリチエニレンビニレン及びその誘導体、ポリチオフェン及びその誘導体、ポリアニリン及びその誘導体、ポリトルイジン及びその誘導体等の導電性高分子も好ましく使用することができる。

[0061] *Nature*, Vol. 395, 8 Oct., p583-585 (1998)に記載されているように、ドーパントレベルをコントロールするためにトリス(4-プロモフェニル)アミニウムヘキサクロロアンチモニートのようなカチオンラジカルを含有する化合物を正孔輸送材料に添加してもよい。また、酸化物半導体表面のポテンシャル制御(空間電荷層の補償)を行うためにLi_x[CF₃SO₃]₂N]のような塩を添加してもよい。

[0062] (b) 無機正孔輸送材料

無機正孔輸送材料としてはp型無機化合物半導体を用いることができ、そのバンドギャップは好ましくは2eV以上、より好ましくは2.5eV以上である。また、p型無機化合物半導体のイオン化ポテンシャルは、色素の正孔を還元するためには色素吸着電極のイオン化ポテンシャルよりも小さいことが必要である。使用する色素によってp型

無機化合物半導体のイオン化ポテンシャルの好ましい範囲は異なるが、一般に好ましくは4.5~5.5eV、より好ましくは4.7~5.3eVである。好ましいp型無機化合物半導体は1価の銅を含む化合物半導体であり、その例としてはCuI、CuSCN、CuInSe₂、Cu(In,Ga)S₂、CuGaSe₂、Cu₂O、Cu₃S、CuGaS₂、CuInS₂、CuAlS₂等が挙げられる。中でも、CuI及びCuSCNが好ましく、CuIが最も好ましい。他のp型無機化合物半導体の例としては、GaP、NiO、CoO、FeO、Bi₂O₃、MoO₃、Cr₂O₃等が挙げられる。

[0063] (5) 電荷輸送層の形成

電荷輸送層は2通りの方法のいずれかにより形成できる。1つは感光層の上に先に対極を貼り合わせておき、その間に液状の電荷輸送層を挟み込む方法である。もう1つは感光層上に直接電荷輸送層を付与する方法で、対極はその後付与することになる。

[0064] 前者の方法の場合、電荷輸送層を挟み込む際には、浸漬等による毛管現象を利用する常圧プロセス又は常圧より低い圧力にして間隙の気相を液相に置換する真空プロセスを利用できる。

[0065] 後者の方法において、湿式の電荷輸送層を用いる場合は、通常未乾燥のまま対極を付与しエッジ部の液漏れ防止措置を施す。またゲル電解質組成物を用いる場合には、これを湿式で塗布した後で重合等の方法により固体化してよい。固体化は対極を付与する前に行なって後に行なってよい。電解液、湿式有機正孔輸送材料、ゲル電解質組成物等からなる電荷輸送層を形成する場合は、前述の半導体微粒子層の形成方法と同様の方法を利用できる。

[0066] 固体電解質組成物や半導体正孔輸送材料を用いる場合には、真空蒸着法やCVD法等のドライ成膜処理で電荷輸送層を形成し、その後対極を付与することもできる。有機正孔輸送材料の真空蒸着法、キャスト法、塗布法、スピンドル法、浸漬法、電解重合法、光電解重合法等により電極内部に導入することができる。無機固体化合物はキャスト法、塗布法、スピンドル法、浸漬法、電解析出法、無電解メッキ法等により電極内部に導入することができる。

[0067] (D) 対極

対極は前述の導電性支持体と同様に、導電性材料からなる対極導電層の単層構造でもよいし、対極導電層と支持基板から構成されていてもよい。対極導電層に用いる導電剤の例としては、金属(白金、金、銀、銅、アルミニウム、マグネシウム、インジウム等)、炭素、導電性金属酸化物(インジウム-スズ複合酸化物、フッ素ドープ酸化スズ等)等が挙げられる。この中でも白金、金、銀、銅、アルミニウム及びマグネシウムが好ましい。対極に用いる基板は、好ましくはガラス基板又はプラスチック基板であり、これに上記の導電剤を塗布又は蒸着して用いることができる。対極導電層の厚さは特に制限されないが、好ましくは3nm~10μmである。対極導電層

の表面抵抗は低い程よく、好ましくは50Ω□以下、より好ましくは20Ω□以下である。

【0068】導電性支持体と対極のいずれか一方又は両方から光を照射してよいので、感光層に光が到達するためには、導電性支持体と対極の少なくとも一方が実質的に透明であればよい。発電効率の向上の観点からは導電性支持体を透明にして光を導電性支持体側から入射させるのが好ましい。この場合、対極は光を反射する性質を有するのが好ましい。このような性質を得るために、対極として金属又は導電性無機物を蒸着したガラス又はプラスチック、或いは金属薄膜を使用してよい。

【0069】対極は電荷輸送層上に直接導電剤を塗布、メッキ又は蒸着(PVD, CVD)するか、導電層を有する基板の導電層側を貼り付けて設置すればよい。導電性支持体の場合と同様に、特に対極が透明の場合には、対極の抵抗を下げる目的で金属リードを用いるのが好ましい。金属リードの好ましい性態は導電性支持体の場合と同じである。

【0070】(E) その他の層

対極と導電性支持体の短絡を防止するため、導電性支持体と感光層の間には緻密な半導体の薄膜層を下塗り層として予め塗設しておくことが好ましい。この下塗り層により短絡を防止する方法は、電荷輸送層に電子輸送材料や正孔輸送材料を用いる場合は特に有効である。下塗り層は好ましくはTiO₂、SnO₂、Fe₂O₃、WO₃、ZnO又はNb₂O₅からなり、さらによくはTiO₂からなる。下塗り層は、例えばElectrochim. Acta, 40, 643-652 (1995)に記載のスプレー/パyroリシス法や、スパッタ法等により塗設することができる。下塗り層の膜厚は好ましくは5~1000nmであり、より好ましくは10~500nmである。

【0071】また、導電性支持体と対極の一方又是両方の外側表面、導電層と基板の間又は基板の中間に、保護層、反射防止層等の機能性層を設けてよい。これらの機能性層の形成方法は、その材質に応じて塗布法、蒸着法、貼り付け法等から適宜選択できる。

【0072】(F) 光電変換素子の内部構造の具体例

上述のように、光電変換素子の内部構造は目的に合わせ様々な形態が可能である。大きく2つに分ければ、両面から光の入射が可能な構造と、片面からのみ可能な構造が可能である。本発明の光電変換素子の好ましい内部構造の例を、前述の図1及び図2~図9に示す。

【0073】図2に示す構造は、透明導電層10aと透明対極導電層40aとの間に、感光層20と電荷輸送層30とを介在させたものであり、両面から光が入射する構造となっている。図3に示す構造は、透明基板50a上に一部金属リード11を設け、その上に透明導電層10aを設け、下塗り層60、感光層20、電荷輸送層30及び対極導電層40をこの順で設け、更に支持基板50を配置したものであり、導電層側から光が入射する構造となっている。図4に示す構造は、支持基板50上に導電層10aを有し、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に電荷輸送層30及び対極導電層40を設け、この上に透明基板50aを配置したものであり、対極側から光が入射する構造である。図5に示す構造は、支持基板50上に導電層10を有し、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に電荷輸送層30及び透明対極導電層40aを設け、この上に透明基板50aを配置したものであり、対極側から光が入射する構造である。図6に示す構造は、透明基板50a上に透明導電層10aを有し、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に電荷輸送層30及び透明対極導電層40aを設け、この上に透明基板50aを配置したものであり、両面から光が入射する構造となっている。図9に示す構造は、支持基板50上に導電層10を設け、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に固体の電荷輸送層30を設け、この上に一部対極導電層40a又は金属リード11を有するものであり、対極側から光が入射する構造となっている。

【0074】(3) 光電池

本発明の光電池は、上記記載発明の光電変換素子に外部負荷で仕事をさせるようにしたものである。光電池のうち、電荷輸送材料が主としてイオン輸送材料からなる場合を特に光電気化学電池と呼び、また、太陽光による発電を主目的とする場合を太陽電池と呼ぶ。

【0075】光電池の側面は、構成物の劣化や内容物の押損を防止するためにボリマー等で密封するのが好ましい。導電性支持体及び対極にリードを介して接続する外部回路自体は公知のものでよい。

【0076】本発明の光電変換素子を太陽電池に適用する場合も、そのセル内部の構造は基本的に上述した光電変換素子の構造と同じである。また、本発明の光電変換素子を用いた色素増感型太陽電池は、従来の太陽電池モジュールと基本的には同様のモジュール構造をとりうる。太陽電池モジュールは、一般的には金属、セラミック等の支持基板の上にセルが構成され、その上を充填樹脂や保護ガラス等で覆い、支持基板の反対側から光を取り込む構造となるが、支持基板に強化ガラス等の透明材料を用い、その上にセルを構成してその透明の支持基板側から光を取り込む構造とすることも可能である。具体的には、スーパーストレートタイプ、サブストレートタイプ、ボッティングタイプと呼ばれるモジュール構造、アモルファスシリコン太陽電池等で用いられる基板一体型モジュール構造等が知られており、本発明の光電変換素子を用いた色素増感型太陽電池も使用目的や使用場所

及び環境により、適宜モジュール構造を選択できる。具体的には、特願平11-8457号、特開2000 268892号等に記載の構造や様式とすることが好ましい。

【0077】

【実施例】本発明を以下の実施例によりさらに詳細に説明するが、本発明はそれらに限定されるものではない。

【0078】1. 酸化チタン微粒子分散液の調製

表1に示すようにニオブ及びタンタルの化合物をそれぞれ水360gに加え、これらにそれぞれジエタノールアミン23gを加えて混合した。各混合液に25°Cでそれぞれオルトチタン酸テライソプロピル（和光純業製）56.8gを一気に添加し1時間攪拌した。次いで各液を80°Cに加熱し、6時間攪拌して均一な溶液を得た。次に各溶液50mlをそれぞれステンレス製オートクレーブに入れ、240°C、16時間攪拌した後、得られた酸化チタン分散液を1500回転で30分間遠心分離した。デカンテーションにより上澄みを除いた後、各分散液にポリエチレンジアクリル（分子量20000、和光純業製）0.3g及び水11gを加えて溶解した。さらにそれぞれにエタノール1g及び過硝酸0.4mlを加えて本発明の酸化チタン微粒子を含む分散液B-1～B-8を調製した。B-1～B-8の固形分含有量は14質量%であった。

【0079】ニオブ及びタンタルの化合物の添加を除いた以外は(1)と同様にして比較用酸化チタン微粒子分散液Aを調製した。Aの固形分含有量は14質量%であった。

【0080】X線回折法により求めた比較用酸化チタン微粒子の平均粒径は18nmであった。またA及びB-1～B-8を大量の水で希釈し、400nm及び500nmにおける濁度を測定した。その結果A及びB-1～B-8の酸化チタン分散液の濁度がほぼ等しかったことから、B-1～B-8の酸化チタン微粒子の平均粒径についても18nm前後であると推定した。

【0081】

【表1】

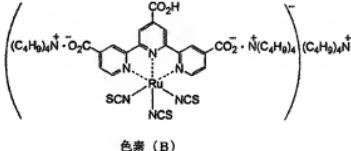
| 酸化チタン微粒子分散液 | 添加物 | 添加量 (対Tiモル%) |
|-------------|----------------------|-----------------|
| A | — | — |
| B-1 | Nb(OEt) ₅ | 0.03 |
| B-2 | Nb(OEt) ₅ | 0.1 |
| B-3 | Nb(OEt) ₅ | 0.3 |
| B-4 | Nb(OEt) ₅ | 1 |
| B-5 | Ta(OEt) ₅ | 0.03 |
| B-6 | Ta(OEt) ₅ | 0.1 |
| B-7 | Ta(OEt) ₅ | 0.3 |
| B-8 | Ta(OEt) ₅ | 1 |

【0082】2. 色素吸着酸化チタン電極の作製

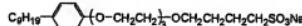
フッ素をドープした酸化スズをコーティングした透明導電性ガラス（日本板硝子製、表面抵抗は約10Ω/cm²）を用意し、その導電面側に得られた分散液A及びB-1～B-8をドクターブレードを用いてそれぞれ塗布した。25°Cで1時間乾燥した後、電気炉（ヤマト科学マップル炉FP-32型）を用いて470°Cで30分間加熱処理した。加熱処理後に測定した塗布重量はいずれも15g/m²であった。次に下記の色素(B)0.3ミリモル/1、及び界面活性剤(W)3%を含む吸着液に5時間浸漬した。浸漬は吸着液の溶媒としてエタノール:t-ブタノール:アセトニトリル=1:1:2(体積比)からなる混合溶媒を用い、液温45°Cで行った。次いで色素の吸着した酸化チタン電極をエタノール及びアセトニトリルで順次洗浄した。

【0083】

【化3】



色素(B)



界面活性剤(W)

【0084】3. 光電変換素子の作製

上述のようにして作製した色素吸着酸化チタン電極基板(2cm×2cm)をこれと同じ大きさの白金蒸着ガラスと重ね合わせた(図10参照)。次に、両ガラスの隙間に毛細管現象を利用して電解液(ヨウ化1,3-ジメチルイミダゾリウム(0.65モル/1)、ヨウ素(0.05モル/1)及びt-ブチルビリジン(0.1モル/1)のメトキシアセトニトリル浴液)をしみこませて電極中に導入し、表2に示す光電変換素子C-1～C-9を得た。

【0085】以上により、図10に示すような、導電性ガラス1(ガラス2上に導電層3が設置されたもの)、色素吸着酸化チタン電極4、電荷輸送層5、白金層6及びガラス7が順に積層された光電変換素子を得た。

【0086】4. 光電変換効率の測定

500Wのキセノンランプ(ウシオ製)の光を分光フィルター(Oriel社製AM1.5)を通してにより模擬太陽光を発生させた。この光の強度は垂直面において110mW/cm²であった。各光電変換素子C-1～C-9の導電性ガラスの端部に銀ペーストを塗布して負極とし、この負極と白金蒸着ガラス(正極)を電流電圧測定装置(ケースレーSMU238型)に接続した。各光電変換素子に模擬太陽光を垂直に照射しながら電流電圧特性を測定し光電変換効率を求めた。表2に各光電変換素子の変換効率を示す。

【0087】

【表2】

| 光電変換 素子 | 分散液 | 短絡電流 (mA/cm ²) | 開放電圧 (V) | 形状因子 | 変換効率 (%) | |
|------------|-----|-------------------------------|-------------|------|-------------|-----|
| C-1 | A | 11.6 | 0.65 | 0.63 | 4.3 | 比較例 |
| C-2 | B-1 | 12.8 | 0.65 | 0.64 | 4.8 | 本発明 |
| C-3 | B-2 | 13.1 | 0.66 | 0.63 | 5.0 | 本発明 |
| C-4 | B-3 | 13.2 | 0.66 | 0.63 | 5.0 | 本発明 |
| C-5 | B-4 | 13.0 | 0.65 | 0.64 | 4.9 | 本発明 |
| C-6 | B-5 | 13.2 | 0.65 | 0.64 | 5.0 | 本発明 |
| C-7 | B-6 | 13.7 | 0.66 | 0.64 | 5.3 | 本発明 |
| C-8 | B-7 | 13.6 | 0.66 | 0.64 | 5.2 | 本発明 |
| C-9 | B-8 | 13.3 | 0.65 | 0.64 | 5.0 | 本発明 |

【0088】表2に示した通り、本発明の酸化チタン微粒子を用いた光電変換素子(C-2～C-9)は比較用光電変換素子(C-1)に比べて短絡電流が高く、その結果、変換効率が高いことがわかる。中でもタンタルのアルコキシドを用いて不純物ドープしたC-7～C-8は特に変換効率が高い。

【0089】

【発明の効果】上記の通り、本発明の作製方法によれば、酸化チタン微粒子にドーバントとしてニオブ又はタンタルを添加することにより、変換効率に優れた色素増感光電変換素子を得ることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図2】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図3】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図4】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図5】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図6】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図7】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図8】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図9】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

部分断面図である。

【図9】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図10】 実施例で作製した光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

20 【符号の説明】

10・・・導電層

10a・・・透明導電層

11・・・金属リード

20・・・感光層

21・・・酸化チタン微粒子

22・・・色素

23・・・電荷輸送材料

30・・・電荷輸送層

40・・・対極導電層

30 40a・・・透明対極導電層

50・・・基板

50a・・・透明基板

60・・・下塗り層

1・・・導電性ガラス

2・・・ガラス

3・・・導電層

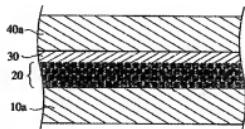
4・・・色素吸着酸化チタン層

5・・・電荷輸送層

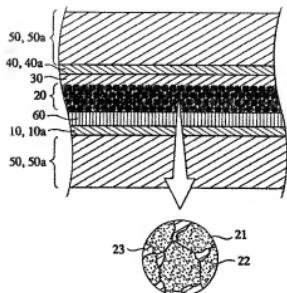
6・・・白金層

40 7・・・ガラス

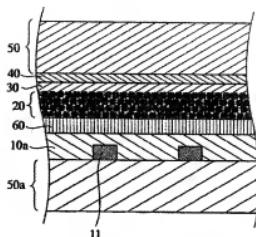
【図2】



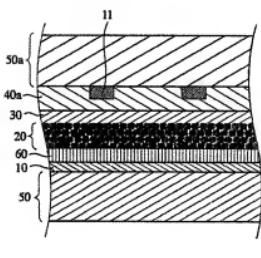
【図1】



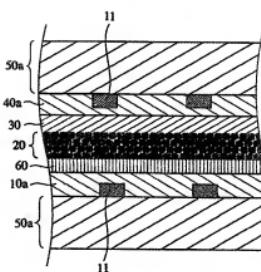
【図3】



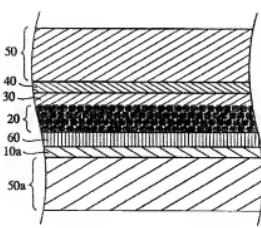
【図4】



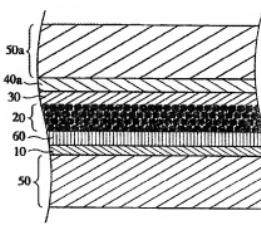
【図5】



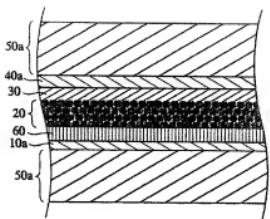
【図6】



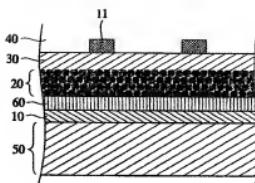
【図7】



【図8】



【図9】



【図10】

